# الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التربية الوطنية

امتحان شهادة التعليم المتوسط

دورة: 2021

المُدة: ساعة ونصف

الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الجزء الأولى: (12 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

يُعرف حمض كلور الماء تجاريًا بروح الملح، والذي يُحصَر عن طريق انحلال غاز كاور الهيدروجين (HCl) في الماء، ويُستعمل في إزالة التُرسيات الكلسيّة الذي تحدث في المجاري المانيّة (الوثيقة -1-).

- 1) عاهي الأفراد الكيميائيّة المتواجدة في محلول حمض كلور الماء؟ استنتج صيغته الشّاردية.
- 2) عند إضافة روح الملح إلى الكلس (كربونات الكالسيوم صيغته (CaCO) بنتج غاز ثاني اكسيد الكربون (Co2)، والماء، ومحلول يحتوي على شوارد الكلور (C1)، وشوارد الكالسيوم (Ca<sup>2+</sup>).

أ \_ اكتب المتبغة الشاردية للمحلول الناتج، واذكر اسمه.

ب \_ اكتب معادلة التقاعل المادث، مبيّنا الحالة الفيزيانية.

ج - كيف يتمّ الكشف عن الغار الذاتج من النَّفاعل الحادث؟

- انكر بعض الاحتياطات الأمليّة الواجب اتّقاذها عند استعمال حمض كلور الماء.
- 4) لماذا يُحفظ حمض كلور الماء في المخبر في قوارير بالستيكيّة وزجاجيّة، ولا يُحفظ في أواني معننيّة؟

### التمرين الثاني: (06 نقاط)

(B1) ، (B2) كرتان خفيفتان مشحونتان بشحنة سالبة مطّقتان بواسطة خيطين حريريين عازلين،

تحقق بهما التجربتين التاليتين:

التَّجرية (1): وأستعمال قفار بالسكيكي، نقرب الضبيا (٨)

مشحونا من الكرة (B1)، فتبتعد عنه (تنافر)، وقضيها آخرا (C) مشحونا من الكرة (B2)، فتتجذب إليه. (الوثيقة -2-)

در مع التعليل نوع شحنة كل من الفضييين (A) و(C).

2) أعط تصيرا علميًا تبين فيه سبب استعمال القفار البلاستيكي.

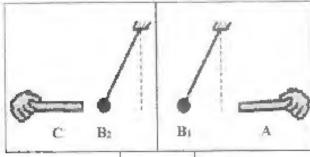
الشَّجرية (2): نضع الكرتين المشحونتين، والمعلَّقتين بالقرب من بعضهما فتأخذان الوضع الممثّل في الشَّكل (الوثيقة -3-) بسبب التّأثير المتبادل بينهما،

1) أعط نصل مبدأ الفعلين المتبادلين.

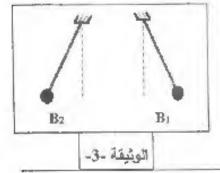
2) انقل الشكل الممثل في (الوثيقة-3-) على ورقة الإجابة، ومثل عليه الفعلين الميكانيكيين المتباطين بين الكرئين.









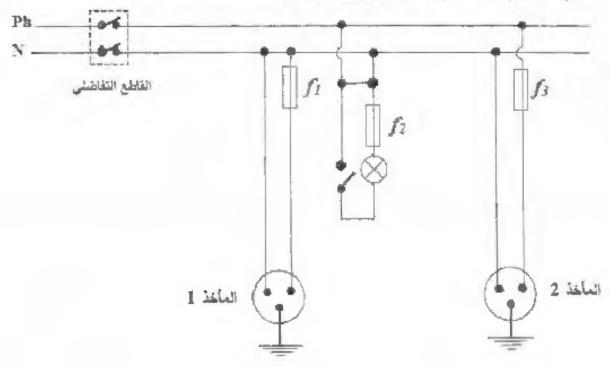


الجزء الثاني: (89 نقاط)

### الوضعية الإدماجية: (08 نقاط)

أنجز أمين شبكة كهربائية لغرفة مطبخ جديد بالاعتماد على المخطّط الكهربائي المرضّح في (الوثيقة-4-)، ولَمَا أراد تغنية هذه الشّبكة بالتيار الكهربائي انقطع الثيّار الكهربائي عن المنزل بالفصل الآلي للقاطع الثّناصلي. بالاعتماد على المخطّط:

- 1) ما المتبب الذي جعل القاطع الثَّقاضلي يقطع آليًّا التِّيار الكهربائي عن المنزل؟
- 2) حدّد الأخطاء والنّقائص الواردة في مخطّط الشّبكة، ثمّ أرفقها بالأخطار المحتمل حدوثها.
  - اقترح حلا لكل خطأ مرتكب، وكل نقص مسجل.
  - 4) أعد رسم المخطِّط مبيِّنا عليه التّعديلات الكّزمة.



الوثيقة -4-

العلامة		2.1-90		
موزاة مومرع		عناصر الإجابة		
		لجزه الأول: (12 تقطة)		
		لتُمرين الأول: (06 نقط)		
		(1		
		<ul> <li>الأفراد الكيميائية المتواجدة في محلول حمض كلور الماء هي:</li> </ul>		
1		- شوارد الهيدروجين °H		
	3x0-25	- شوارد الكشور Cl		
		- جزيئات الماء H <sub>2</sub> O		
	0.25	- الصبيقة الشاربية لمحلول حمض كلور الماء: (H' + Cl')		
		(2		
	0.5	أَ الصيغة الثاردية للمطول الناتج هي: (Ca2+ +2 Cl)		
	0.25	- اسمه: محلول كلور الكالسيوم،		
		ب-معادلة النفاعل الكيمواني:		
		$CaCO_3(s) + 2(H^* + Cl^*)(aq) \longrightarrow (Ca^{2*} + 2Cl^*)(aq) + H_2O(l) + CO_2(g)$		
3.75		( تقبل أي كتابة أخرى صحيحة لمعلالة التفاعل)		
	3x0.5	(المتقاعلات، والنواتج، والموازنة)		
	4x0.25	نكر الحالات: (s) و (aq) و (l) و (g)		
		ج - الكثف عن القار الناتج من التفاعل العادث:		
	0.5	تمرير الفاز الناتج على رائق الكلس فيتمكر رائق الكلس:		
		<ul> <li>عن الاحتياطات الأمنية الواجب اتخادها عند استعمال حمض كلور الماء:</li> </ul>		
		- استصال قفازات بالستوكية.		
	2-0.05	- ارتداء الفقاع الواقي.		
0.75	3x0.25	<ul> <li>وضع نظارات. (يكفي ذكر ثلاثة لحتياطات أمثية)</li> </ul>		
		- تهوية المكان.		
		(يقيل أي احتياط آخر صحيح)		
		(4		
0.5	0.25	- يحفظ حمض كلور الماء في قوارير بلاستيكية ورجاجية لأنه لا يؤثر في الزجاج والبلاستيك،		
	0.25	ولا يحقظ في الأواني المعنفية لأنه يؤثر في كثير من المعادن واسعة الاستعمال.		
	V-=0	(تقبل أي إجابة لُخرى صحيحة)		

		التَّمرين الثاني: (06 نقاط)
		<u> تجربة -1-</u>
		(1
.5 0.54	0.25	- شعنة القضوب (A) معالمة لأنه حدث تفاقر بينه وبين الكرة (B) المشحونة بشعنة سالمة.
0.54	0.25	- شحنة القضيب (C) موجهة لأنه حدث تجادب بينه وبين الكرة (B2) المشمونة بشحنة سالها
1 2x	0.5	<ol> <li>مبب استعمال القفار البلاستيكي: كي يبقى القضيبان مشحونان الثاء التجرية الأن البلاستي</li> </ol>
		عازل لا يسمح بالثقال الشحنات بين القضيبين والأرض عبر جسم الإنسان.
		(تقبل أي إجابة أخرى صحيحة)
		التجربة -2-
		1) نص مبدأ القطين المتبادلين:
0.	.75	تتبادل جملتان میکانیکیتان A و B التأثیر بینهما بقرئین Fa/B و FB/A ، حیث:
2 0.2	5×5	التأثيران متزامنان، القوتان من نص الطبيعة، متساويتان في القيمة، متعاكستان في الجهة
	'	وليما نفس الحامل جهر العامل. المامل العامل جهر العامل العا
		(تقبل أي صياعة صحيحة أخرى لنص الميدا)
		(ملاحظة: في حالة كتابة العلاقة الشعاعية للنص فقط تمنح له العلامة 1.5 ن)
		2) تمثيل الفعلين الميكاتيكوين المتبادلين بين الكرتين:
E 20	0.5 Fist	F <sub>EZ/EL</sub> F <sub>EZ/EL</sub> F <sub>EZ/EL</sub>
.5 3x	0.5	
		B <sub>2</sub> B <sub>1</sub> 6 <sub>2</sub> B <sub>1</sub>
		(ملاحظة: توزع نقاط هذا السؤال على الشدة والجهة والحامل،)

# الجزء الثاني: (08 نقاط)

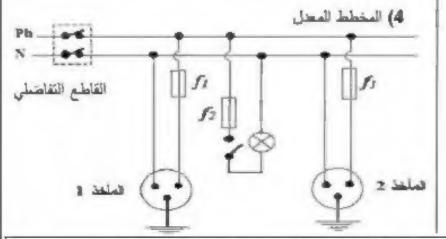
#### - الوضعية الإدماجية

 السبب الذي جعل القاطع الثقاضلي يقطع آليًا الثيار الكهربائي عن المنزل: هو وجود استقصار في دارة المصداح بالشبكة (تقبل الإجابة الثالية مرور تيار شدته أعظمية أكبر من التي يسمح بها القاطع).

الأخطاء والنقائص	الأخطار المحتملة
- استقصار الدارة على مستوى المصباح.	- نشوب حرائق، انقطاع التيار .
- المتصميرة 1/2 على الميادي.	= عدم حماية المصداح، والممعق.
- توصيل مربطي المأخذ 11 بالملك الحيادي.	-عدم اشتغال الأجهزة الموصولة بالمأخذ 10.

#### (3) الحلول:

- إزالة الاستقصار بنزع السلك الواصل بين الطور والحيادي في دارة المصنباح.
  - تركيب المنصبيرة أي بدارة المصباح
     على مثلاد الطور .
    - ربط سلك دارة المأخذ 10 الذي به
       المتصيرة را بالطور Ph.



شبكة نقييم الوضعية						
العلامة		الموشرات	الاستلة	المعابير		
مجموع	مجزأة	العومرات		Miner		
2	0.5	- يذكر سببا للقطع الآلي للتيار الكهربائي.	100	الوجاهة:		
	0.5	- يحدد أخطاه، ونقائص، وأخطار .	2ن	فهم المتعلم لما هو		
	0.5	- يقرح أي حلول.	30	مطلوب مته.		
	0.5	– يرمح مقططاء	4ن			
5	1	- يذكر السبب (الصحيح) الذي جعل القاطع يقطع آليا التيار .	س1	الاستعمال السليم		
	3×0.5	- يحدد الأخطاء، والتقائص، ويرفقها بالأخطار المحتملة (الصحيحة).	س2	لأدوات المادة:		
	3×0.5	- يقترح الحلول المناسبة للأخطاء والنقائص المسجلة.	300	توظيف الموارد		
	1	- يرسم مخططا صحيحا (به التحيلات العناسية).	س4	المربيطة بالمادة		
0.5	0.5	- التعبير بلغة علمية طبية.	کل	الإنسوام:		
		- التسلسل المتطفي للأفكار .	الأسئلة	تناسق الإجابة.		
0.5	0,5	- تنظيم الغفرات (مثلا استعمال الجدول)، ووضعوح الرسومات	کل	الإنقان والإبداع:		
		- الإبداع (مثلا يستخلص قيمة علمية عملية)	الأسئلة	تميز الإجابة.		